# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

05-088026

(43) Date of publication of application: 09.04.1993

(51)Int.CI.

G02B 6/00 C08K 5/07 C08L 33/04 C08L 83/14 G02B 6/12

(21)Application number: 03-246245

(71)Applicant: NIPPON TELEGR & TELEPH CORP

<NTT>

(22)Date of filing:

25.09.1991

(72)Inventor: IMAMURA SABURO

IZAWA TATSUO

## (54) OPTICAL WAVEGUIDE CONTAINING RARE EARTH METAL COMPLEX

(57)Abstract:

PURPOSE: To obtain the optical waveguide contg. a rare earth metal complex which is low in loss from a visible light region to an IR region and exhibits light emitting and amplifying effects by incorporating the specific rare earth metal complex into a core part consisting of a polymer.

CONSTITUTION: The rare earth metal complex expressed by formula I is incorporated into the optical waveguide having the core part consisting of the polymer and a clad part consisting of a polymer enclosing the core part and having the refractive index lower than the refractive index of the core part. In the formula I, R1, R2 are respectively the alkyl group expressed by CnY2n+1 (Y is hydrogen, deuterium or halogen atom, (n) is positive integer ≤5), deuterated alkyl group or halogenated alkyl group or the phenyl group expressed by C6Y5, deuterated phenyl group or halogenated phenyl group; M denotes a rare earth metal atom selected from a group consisting of Er, Pr and Nd.

$$\left\{\begin{array}{c|c} \mathbf{R} & \mathbf{Y} & \mathbf{O} \\ \parallel & \parallel & \parallel \\ \mathbf{R} & -\mathbf{C} - \mathbf{C} - \mathbf{C} - \mathbf{R} & \mathbf{E} \end{array}\right\}_{\mathbf{S}} \mathbf{M}$$

### **LEGAL STATUS**

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]
[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]
[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

### \* NOTICES \*

JPO and NCIPI are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.

2.\*\*\*\* shows the word which can not be translated.

3.In the drawings, any words are not translated.

### **CLAIMS**

## [Claim(s)]

[Claim 1] Setting to the optical waveguide which has the core section which consists of a polymer, and the clad section which consists of a polymer which surrounds this core section and has a refractive index lower than the core section, said core section is the following general formula (I).

However, R1 and R2 respectively Cn Y2n+ 1 (Y — hydrogen, heavy hydrogen, or a halogen atom —) n is the alkyl group, the deuteration alkyl group, the alkyl halide radical, or C 6Y5 expressed with five or less positive integer. It is the phenyl group, deuteration phenyl group, or halogenation phenyl group expressed. M is the rare earth metal atom chosen from the group which consists of Er, Pr, and Nd. Optical waveguide characterized by including the rare earth metal complex expressed.

[Claim 2] The rare earth metal complex of said core section is the following general formula (II). [Formula 2]

$$\begin{array}{c|cccc}
X_1 & R_1 \\
 & | & | \\
-C & --- & C - \\
 & | & | \\
X_2 & C & 0 & 0 & R_2
\end{array}$$
(II)

(— however, X1 and X2 are heavy hydrogen or a halogen, respectively, R1 is either heavy hydrogen, CD3 or a halogen, and R2 is an alkyl halide radical expressed with Cn Y2n+1 (Y is a halogen and n is five or less positive integer).) — optical waveguide according to claim 1 characterized by being contained in the polyacrylate which repeats the chemical structure expressed and it has as a unit.

[Claim 3] The rare earth metal complex of said core section is the following general formula (III). [Formula 3]

(-- however, R1 and R2 are the phenyl groups, deuteration phenyl groups, or halogenation phenyl groups which are expressed with the alkyl group, the deuteration alkyl group, the alkyl halide radical, or C 6Y5 expressed with Cn Y2n+1 (Y is hydrogen, heavy hydrogen, or a halogen atom,

and n is five or less positive integer), respectively.) — optical waveguide according to claim 1 characterized by being contained in the polysiloxane which repeats the chemical structure expressed and it has as a unit.

[Claim 4] The rare earth metal complex of said core section is the following general formula (IV). [Formula 4]

(— however, R1 and R2 are the phenyl groups, deuteration phenyl groups, or halogenation phenyl groups which are expressed with the alkyl group, the deuteration alkyl group, the alkyl halide radical, or C 6Y5 expressed with Cn Y2n+1 (Y is hydrogen, heavy hydrogen, or a halogen atom, and n is five or less positive integer), respectively.) — optical waveguide according to claim 1 characterized by being contained in the polysiloxane which repeats the chemical structure expressed and it has as a unit.

[Claim 5] Optical waveguide according to claim 1 characterized by containing the rare-earthmetal complex of said core section in the copolymer of the siloxane which repeats the chemical structure expressed with the following general formula (III) and (IV), and it has as a unit: It is [Formula 5].

However, R1 And R2 The alkyl group, the deuteration alkyl group, the alkyl halide radical, or C 6Y5 expressed with Cn Y2n+1 (Y is hydrogen, heavy hydrogen, or a halogen atom, and n is five or less positive integer), respectively It is the phenyl group, deuteration phenyl group, or halogenation phenyl group expressed.

[Translation done.]

• NOTICES •

JPO and NCIP1 are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original

shows the word which can not be translated.

3.In the drawings, any words are not translated.

#### DETAILED DESCRIPTION

### [Detailed Description of the Invention]

[Industrial Application] This invention relates to the optical waveguide containing a rare earth metal complex usable as optical materials, such as waveguide for optical integrateds circuit, and tic optical fiber. [0002]

- -

a plastic optical fiber.

[0002]

[Dascription of the Prior Art] Generally the thing of inorganic systems, such as quartz glass and multicomponent glass, is used from optical transmission loss being small as a base material of an optic or an optical fiber, and a transmission band being farpe. By adding rare earth elements to such optical fibers and cytocal waveguides, the attempt which stains functionalization of laser, a magnification operation, etc. is made (for example, collection of Institute of Electronics, Information and Communication Engineers drafts in 1989 fiscal year 4 -293 reference by Hibino and others). In order to pull out sufficient effectiveness, it is necessary to adhigh-concentration rare earth elements on optical components or a fiber at homogeneity. Since concentration is raised by lengthering the part containing rare earth elements in the case of a fiber, a magnification operation is large and there are a some which are put in practicul use in part. However, in the case of optical waveguide, moreover, rare earth elements cannot be added to homogeneity at high concentration, and sufficient affectiveness is not obtained. The sol-gel method is proposed as an approach of solving this (the collection 4-222 of the Institute of Electronics, Information and Communication Engineers drafts in the 1991 fiscal year by Hoshino and others, D.J.Olgiovanni et al., OFG3 WhAQ2. The chloride of a metal afficial part between the cases in a homogeneous solution. If it is with this approach, the quartz film which moreover contains rare earth elements in high concentration at homogeneity is producible. However, the thick film cannot be formed because of the exfoliation from cracking or a substrate. (0003) The optical materials which uses the plastics optical materials are an inorganic aystam — comparing — deviability— good — handling — being easy — etc. — it is observed from having the description. However, these plastics ight components have the fault that loss is large, greatly (the attenuation degree of the l

[UOU4] Problem(s) to be Solved by the Invention] It is in the place which this invention is made in vie of the above-mentioned situation, and is made into the purpose offering the optical waveguide which contains the rare earth metal complex in which it is low loss and luminescence and a magnification operation are shown ranging from the light region to a near-infrared ray range. [0005]

[Means for Solving the Problem] Setting this invention to the optical waveguide which has core section which consists of a polymer, and the clad section which consists of a polymer

http://www4.ipdl.ncipi.go.jp/cgir-bin/tran\_web\_cgi\_ejje

2005/12/21

JP,05-088026,A (DETAILED DESCRIPTION)

3/4 ページ

2005/12/21

[0014] However, R1 And R2 The alkyl group, the deuteration alkyl group, the alkyl halide radical, or C 8Y5 expressed with Cn Y2n+1 (Y is hydrogen, heavy hydrogen, or a halogen atom, and n is five or less positive integer), respectively it is the phenyl group, deuteration phenyl group, or halogenation phenyl group expressed.

[0015]

[UUI5] [Function] As stated previously, the conventional complex and conventional organic motal of a rare earth metal melted only into the limited organic solvent, but moreover tended [very ] to oxidize, and the problem was in proservation stability — precipitate arises — or homogeneity. However, it can dissolve in many organic solvents, and oxidation cannot take place easily, either, and the rare earth metal complex of this invention can be distributed to homogeneity at

waveguide. [0016] The above-mentioned general formula (II) and (III) the polyacrylate shown by (IV), and a polysiloxane could control the refractive index easily first, and, moreover, this invention person found out there being little effect of OH oscillating absorption accompanying moisture absorption, and excelling as plastics optical waveguide (refer to JP.3-188402.A and Japanese Patent, Application No. No. 282023 [two to ]).

Patent Application No. No. 282023 [ two to ]).

(0017) It is using as essence for rare earth elements to make this invention through these the waveguide which can obtain the polymer which moreover went into homogeneity by high concentration, and can cause luminescence and a magnification operation using it. That is, athough there were few organic solvents which melt rere earth elements and high concentration and homogeneity were not able to be mixed conventionally, it is solvable with this invention. Moreover, when forming this plastics optical waveguide on a substrate, flexible things of a substrate, such as not only a hard substrate but a plastic plate, are usable like a silicon substrate and a glass substrate.

[0018] The manufacturing method of the polymer in this invention is the same as manufacturing methods, such as general polymethacrylate and a polysiloxane. Moreover, as for the molecular weight of SHIROKISAMPORIMA, 100,000 or more are desirable in order to avoid cracking when forming the film. [0019]

[Example] Hereafter, although the example of this invention is explained to a detail, this invention

[0019]
[Easmole] Hereafter, although the example of this invention is explained to a detail, this invention is not limited to these examples.
[0020] The waveguide which uses as a core component the thing which made the copolymer (copolymerization ratios 179) of [easmole 1] dichloro phenyisilane and TORIKURORO phenyisilane distribute the acetylectone complex of Nd, and uses polyphenyl silsesquioxane as a clad component was produced. That is, first, the copolymer and lark? Nor-acetylacetone complex were melted to methyl isobutyl ketone, and it considered as the solution. Next, the clad component polymer was applied to the thickness of about 18 micrometers on the plastic plate or the processed alicon substrate. The core component polymer was applied to the thickness of about 8 micrometers on BEKU and an after [desiccation processing ] clad component polymer. Next, the core component polymer was processed into the straight-fine rectangle pattern with die length of 50mm, a width of face [ of 8 micrometers ], and a height of 8 micrometers by phot lithography and dry etching. After processing, the clad component was applied on the core component polymer. and waveguide was obtained. A diebetchic mirror is vapor-deposited to the both-ends side of waveguide, and it is Ar-. Laser, accitation dye laser, and a Tisakmirum? CO CW laser beam were irradiated from the end of waveguide. Outgoing radiation light was divided into accitation light and a laser beam using the dielectric mirror, and laser beam reinforcement was measured. 1.05 and 1.31-micrometer gain were 7dB and 2dB, respectively.

[0021] The waveguide which uses a core component and deuteration polyphenyl silsesquioxane as a clad component for the thing which made the copolymer (copolymerization ratios 1/9) of [easmole 2] deuteration dichloro phenylsiane and deuteration TORKURORO phenylsiane distribute the dipivaloyl methane complex of Er was produced.

which surrounds this core section and has a refractive index lower than the core section, in order to attain the above-mentioned purpose, said core section is the following general formula (I).

[0006]

[0007] However, R1 and R2 respectively Cn Y2n+ 1 (Y — hydrogen, heavy hydrogen, or a halogen atom —) n is the alkyl group, the deuteration alkyl group, the alkyl halide radical, or C 6Y5 expressed with five or less positive integer. It is the phenyl group, deuteration phenyl group, or halogenation phenyl group expressed. M is the rare earth metal atom chosen from the group which consists of Er, Pr, and Nd. It is characterized by including the rare earth metal complex

which consists of Cr. Pr. and No. It is cleared by account on the action mean complex expressed.

[0008] The polysioxane expressed with the polyscrytate expressed with the following general formula (II) as a thing suitable as a medium containing these complexes, a general formula (III). and (IV) is used.

[0010] X1 [ however. ] And X2 respectively — heavy hydrogen or a halogen — it is — R1 Heavy hydrogen and CD3 or either of the halogens — it is — R2 it is the alkyl halide radical expressed with Cn Y2n+1 (Y is a halogen and n is five or less positive integer).

[0012] However, R1 And R2 The alkyl group, the deuteration alkyl group, the alkyl halide radical, or C 675 expressed with Cn Y2n+1 (Y is hydrogen, heavy hydrogen, or a halogen atom, and n is five or less positive integer), respectively It is the phenyl group, deuteration phenyl group, or halogenation phenyl group expressed.

http://www4.ipdl.ncipi.go.jp/cgi-bin/tran\_web\_cgi\_ejje

2005/12/21

JP,05-088026,A (DETAILED DESCRIPTION)

4/4 ページ

reafter obtained like the example 1 was measured. 1.55-micrometer gain was 8dB. hereafter obtained like the example I was measured 1.55-micrometer gain was 8dB.

[0023] [Example 3] heptafluore isopropyl methacrylate - They are a core component and heptafluore isopropyl methacrylate about the thing which made the copolymer (copolymerization ratios 5/5) deuteration polymethylmethacrylate of d3 and par due TEROMECHIRUMETAKURIRETO distribute the dipivaloyl methane complex of Pr. - The waveguide which uses the copolymer (copolymerization ratios 6/4) of d5 and par due TEROMECHIRUMETAKURIRETO as a clad component was produced.

[0024] The copolymer of the copolymerization ratios 5/5 and the dipivaloyl methane complex of lwt3 Pr were metted to methyl isobutyl ketone, and it considered as the solution. The laser beam reinforcement of the waveguide hereafter obtained like the example 1 was measured 1.31-micrometer gain was 9dB.

opam removement or the wavegueer revealts obtained into the salings of the intermeter gain was 968.

[0025] The [example 4-7] polymer was used as the core component, and waveguide was produced like examples 1, 2, and 3. The Mitsutoshi profit was investigated, respectively and the value shown in Table 1 was acquired.

[0026]

発振波長と光利得

導波路 *	発塩波長 (μm)	光利得	
2	1.55	7dB	
2	1.31	10d8	
3	1.31	4dB	
i i	1.31	6dB	
	2	(μm) 2 1.55 2 1.31 3 1.31	

### \* 導波路の数字は実施例の導波路構造を示す

[0027]
[Effect of the Invention] As explained above, while the optical waveguide of this invention has the optical transmission property which was excellent in the visible – near-infrared ray range compared with the conventional thing, laser oscillation is possible for it on high gain. Therefore, it can be used as an active mold circuit element like guided wave form laser or an amplifier. That is, there is an advantage which can constitute the large lightwave signal transmission system of the application range with the optical components produced using these optical materials.

[Translation done.]

### OPTICAL WAVEGUIDE CONTAINING RARE EARTH METAL COMPLEX

Patent number:

JP5088026

Publication date:

1993-04-09

Inventor:
Applicant:

IMAMURA SABURO; IZAWA TATSUO NIPPON TELEGRAPH & TELEPHONE

Classification:

- international:

(IPC1-7): C08K5/07; C08L33/04; C08L83/14; G02B6/00;

G02B6/12

- european:

Application number: JP19910246245 19910925 Priority number(s): JP19910246245 19910925

Report a data error here

### Abstract of JP5088026

PURPOSE:To obtain the optical waveguide contg. a rare earth metal complex which is low in loss from a visible light region to an IR region and exhibits light emitting and amplifying effects by incorporating the specific rare earth metal complex into a core part consisting of a polymer. CONSTITUTION:The rare earth metal complex expressed by formula I is incorporated into the optical waveguide having the core part consisting of the polymer and a clad part consisting of a polymer enclosing the core part and having the refractive index lower than the refractive index of the core part. In the formula I, R1, R2 are respectively the alkyl group expressed by CnY2n+1 (Y is hydrogen, deuterium or halogen atom, (n) is positive integer <=5), deuterated alkyl group or halogenated alkyl group or the phenyl group expressed by C6Y5, deuterated phenyl group or halogenated phenyl group; M denotes a rare earth metal atom selected from a group consisting of Er, Pr and Nd.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

(11)特許出願公開番号

## 特開平5-88026

(43)公開日 平成5年(1993)4月9日

(51)Int.Cl. <sup>5</sup> G 0 2 B 6/00 C 0 8 K 5/07 C 0 8 L 33/04 83/14 G 0 2 B 6/12	職別記号 庁内整理都 3 9 1 7036-2K KAQ 7167-4 J LHV 7921-4 J LRT 8319-4 J N 7036-2K	号 FI	技術表示箇所
		;	審査請求 未請求 請求項の数5(全 5 頁)
(21)出願番号	特願平3-246245	(71)出願人	日本電信電話株式会社
(22)出顧日	平成3年(1991)9月25日	(72)発明者	東京都千代田区内幸町一丁目1番6号 今村 三郎 東京都千代田区内幸町1丁目1番6号 日 本電信電話株式会社内
		(72)発明者	伊澤 達夫 東京都千代田区内幸町1丁目1番6号 日 本電信電話株式会社内
		(74)代理人	弁理士 谷 義一 (外1名)

## (54)【発明の名称】 希土類金属錯体を含む光導波路

## (57)【要約】

【目的】 可視光域から近赤外光域にわたり低損失で、 発光や増幅作用を示す希土類金属錯体を含む光導波路を 提供することを目的とする。

【構成】 本発明の光導波路はコア部がポリマからなる\*

$$\left(\begin{array}{cccc}
O & Y & O \\
\parallel & \parallel & \parallel \\
C & -C & -C & -C & -R_{2}
\end{array}\right)_{a} M$$

(ただし、R、およびR、はそれぞれC。Y:... (Yは水素、重水素あるいはハロゲン原子、nは5以下の正の整数)で表されるアルキル基、重水素化アルキル基あるいはハロゲン化アルキル基またはC、Y、で表わされる

\*コア部と、該コア部を囲みコア部より低い屈折率を有するポリマからなるクラッド部とを有する光導波路において、前記コア部は下記一般式(I) 【化10】

(I)

フェニル基、重水素化フェニル基またはハロゲン化フェニル基であり、MはEr、PrおよびNdからなる群から選ばれた希土類金属原子である。)で表わされる希土類金属錯体を含むことを特徴とする。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 ポリマからなるコア部と、該コア部を囲 みコア部より低い屈折率を有するポリマからなるクラッ米

\* ド部とを有する光導波路において、前記コア部は下記一 般式(1)

$$\begin{pmatrix}
O & Y & O \\
\parallel & | & \parallel \\
R_1 & -C - C - C - C - R_2
\end{pmatrix}_{s} M$$
(1)

水素、重水素あるいはハロゲン原子、nは5以下の正の 整数) で表されるアルキル基, 重水素化アルキル基ある いはハロゲン化アルキル基またはC。Y、で表わされる フェニル基、重水素化フェニル基またはハロゲン化フェ ニル基であり、MはEr. PrおよびNdからなる群か※

(ただし、R<sub>1</sub> およびR<sub>2</sub> はそれぞれC<sub>2</sub> Y<sub>2,2,3</sub> (Yは 10% ら選ばれた希土類金属原子である。) で表わされる希土 類金属錯体を含むことを特徴とする光導波路。

> 【請求項2】 前記コア部の希土類金属錯体は下記一般 式(11) [{{\tb2}}

> > (II)

ロゲンであり、R' は重水素、CD, あるいはハロゲン のいずれかであり、R』はC。Yzasa(Yはハロゲン、 nは5以下の正の整数)で表わされるハロゲン化アルキ ル基である。) で表わされる化学構造を繰り返し単位と★

(ただし、X, およびX, はそれぞれ重水素あるいはハ ★して有するポリアクリレート中に含まれていることを特 徴とする請求項1記載の光導波路。

> 【請求項3】 前記コア部の希土類金属錯体は下記一般 式([[])

【化3】

(III)

水素, 重水素あるいはハロゲン原子、nは5以下の正の 整数)で表わされるアルキル基,重水素化アルキル基あ るいはハロゲン化アルキル基またはC。Y、で表わされ るフェニル基、重水素化フェニル基またはハロゲン化フ ェニル基である。) で表わされる化学構造を繰り返し単☆

(ただし、R, およびR, はそれぞれC。Y,,,,(Yは ☆位として有するポリシロキサン中に含まれていることを 特徴とする請求項1記載の光導波路。

> 【請求項4】 前記コア部の希土類金属錯体は下記一般 式(IV) 【化4】

(VI)

(ただし、R、およびR、はそれぞれC。Y、。、、(Yは 水素、重水素あるいはハロゲン原子、nは5以下の正の

るいはハロゲン化アルキル基またはC、Y、で表わされ るフェニル基、重水素化フェニル基またはハロゲン化フ 整数)で表わされるアルキル基、重水素化アルキル基あ 50 ェニル基である。)で表わされる化学構造を繰り返し単 位として有するポリシロキサン中に含まれていることを 特徴とする請求項1記載の光導波路。

【請求項5】 前記コア部の希土類金属錯体は下記一般 式(|||)および(|V)で表わされる化学構造を繰米

ただし、R、およびR、はそれぞれC、Yzwan (Yは水 素、重水素あるいはハロゲン原子、nは5以下の正の整 数)で表わされるアルキル基、重水素化アルキル基ある いはハロゲン化アルキル基またはC、Y、で表わされる フェニル基、重水素化フェニル基またはハロゲン化フェ ニル基である。

### 【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は光集積回路用導波路やブ ラスチック光ファイバなどの光学材料として使用可能な 希土類金属錯体を含む光導波路に関するものである。

### [0002]

【従来の技術】光学部品や光ファイバの基材としては光 伝送損失が小さく、伝送帯域が広いことから一般に石英 ガラスや多成分ガラス等の無機系のものが使用されてい る。これらの光ファイバや光導波路に希土類元素を添加 試みがなされている(例えば日比野らによる1989年 度電子情報通信学会予稿集4-293参照)。充分な効 果を引き出すためには光部品あるいはファイバに高濃度 の希土類元素を均一に添加する必要がある。ファイバの 場合、希土類元素を含む部分を長くすることにより濃度 を髙められるため、増幅作用が大きく、一部実用化され ているものがある。しかし、光導波路の場合、希土類元 素を高濃度にしかも均一には添加できず、充分な効果を あげていない。これを解決できる方法としてゾルーゲル 法が提案されている(星野らによる1991年度電子情 40 般式(1) 報通信学会予稿集4-232, D. J. Dlgiova nniら、OFC'91WA2)。金属アルコキシドと※

\* り返し単位として有するシロキサンの共重合体中に含ま れていることを特徴とする請求項1記載の光導波路: [化5]

※ 希土類元素の塩化物を原料とし、均質な溶液中で加水分 解、重縮合反応を起こさせるものである。この方法をも ちいれば高濃度にしかも均一に希土類元素を含む石英膜 を作製できる。しかし、クラッキングや基板からの剥離 のため厚い膜は形成できない。

【0003】ガラス系の他に、プラスチックを基材とす 20 る光学材料も開発されている。これらのプラスチック光 学材料は、無機系に比べ加工性が良く、取扱易い等の特 徴を持つことから注目されている。しかしこれらのプラ スチック光部品は、無機系に比べて内部を伝達する光の 減衰度合が大きい、すなわち損失が大きいという欠点が ある。またポリマに希土類元素を導入するには有機金属 あるいは有機キレートの形にしてから混入する必要があ る。しかし希土類の有機金属はプラスチックと相溶性が 悪く、また酸化されやすい欠点があった。

### [0004]

することにより、レーザや増幅作用などの機能化を図る 30 【発明が解決しようとする課題】本発明は上記の事情に 鑑みてなされたものであり、その目的とするところは可 視光域から近赤外光域にわたり低損失で、発光や増幅作 用を示す希土類金属錯体を含む光導波路を提供すること にある。

### [0005]

【課題を解決するための手段】上記目的を達成するため に、本発明は、ポリマからなるコア部と、該コア部を囲 みコア部より低い屈折率を有するポリマからなるクラッ ド部とを有する光導波路において、前記コア部は下記一

[0006] [{t6}

5以下の正の整数)で表されるアルキル基、重水素化ア 【0007】(ただし、R、およびR、はそれぞれC。 Y<sub>10.1</sub> (Yは水素, 重水素あるいはハロゲン原子、nは 50 ルキル基あるいはハロゲン化アルキル基またはC, Y,

で表わされるフェニル基、重水素化フェニル基またはハ ロゲン化フェニル基であり、MはEr、PrおよびNd からなる群から選ばれた希土類金属原子である。)で表 わされる希土類金属錯体を含むことを特徴とする。

【0008】とれら錯体を含む媒体として適当なものと\*

\* して下記一般式( 1 1 ) で表わされるポリアクリレー ト, 一般式 ( I I I ) および ( I V ) で表わされるポリ シロキサンを用いるものである。

[0009]

【化7】

(II)

【0010】ただし、X、およびX、はそれぞれ重水素 あるいはハロゲンであり、R1 は重水素、CD, あるい はハロゲンのいずれかであり、R. はC. Y...1 (Yは ハロゲン、nは5以下の正の整数)で表わされるハロゲ※

※ン化アルキル基である。

[0011]

(化8)

(III)

1mm、(Yは水素、重水素あるいはハロゲン原子、nは5 以下の正の整数)で表わされるアルキル基、重水素化ア ルキル基あるいはハロゲン化アルキル基またはC。Y、★ 【化9】

 $R_{1}$ Si-0-0 -Si - 0 -R 2

【0012】ただし、R、およびR、はそれぞれC、Y ★で表わされるフェニル基、重水素化フェニル基またはハ ロゲン化フェニル基である。

[0013]

(IV)

[0014] ただし、R、およびR、はそれぞれC、Y \*\*\*\* (Yは水素、重水素あるいはハロゲン原子、nは5 以下の正の整数)で表わされるアルキル基、重水素化ア ルキル基あるいはハロゲン化アルキル基またはC。Y、 で表わされるフェニル基、重水素化フェニル基またはハ ロゲン化フェニル基である。

[0015]

【作用】先に述べたように従来の希土類金属の錯体や有 機金属は限られた有機溶媒にしか溶けず、しかも非常に 酸化され易く、沈殿が生じるなど保存安定性や均一性に 問題があった。しかし本発明の希土類金属錯体は多くの 有機溶媒に溶解可能であり、また酸化も起こりにくく、 導波路に均一に分散することができる。

【0016】本発明者らは先に上記一般式(11)。 (111) および(1V) で示したポリアクリレート、 に伴うOH振動吸収の影響が少ないものであり、プラス チック光導波路として優れていることを見いだした(特 開平3-188402号および特願平2-282023 号参照)。

【0017】本発明はこれらを媒体として希土類元素が 40 高濃度でしかも均一に入ったポリマを得、それを使用し て発光、増幅作用を起こすことのできる導波路とするこ とを本質としている。すなわち、従来は希土類元素を溶 かす有機溶媒が少なく、高濃度、均一に混ぜることはで きなかったが、本発明によりそれが解決できる。またと のプラスチック光導波路を基板上に形成する場合、基板 はシリコン基板、ガラス基板のように硬い基板ばかりで なくプラスチック基板などフレキシブルなものが使用可 能である。

【0018】本発明におけるポリマの製造法は、一般の ポリシロキサンが容易に屈折率を制御でき、しかも吸湿 50 ポリメタクリレートやポリシロキサンなどの製造法と同 様である。またシロキサンボリマの分子量は膜を形成し たときのクラッキングを避けるため10万以上が望まし

### [0019]

【実施例】以下、本発明の実施例を詳細に説明するが、 本発明はこれら実施例に限定されるものではない。

【0020】[実施例1] ジクロロフェニルシランとト リクロロフェニルシランの共重合体(共重合比1/9) にNdのアセチルアセトン錯体を分散させたものをコア 成分とし、ポリフェニルシルセスキオキサンをクラッド 10 【0023】 [実施例3] ヘプタフルオロイソブロビル 成分とする導波路を作製した。すなわち、まず、共重合 体と1wt%のNd-アセチルアセトン錯体とをメチル イソプチルケトンに溶かし溶液とした。次に、クラッド 成分ポリマをプラスチック基板あるいは処理したシリコ ン基板上に約15μmの厚さに塗布した。ベーク, 乾燥 処理後クラッド成分ポリマ上にコア成分ポリマを約8 μ mの厚さに塗布した。次に、ホトリソグラフィ、ドライ エッチングによりコア成分ポリマを長さ50mm、幅8 μm. 高さ8μmの直線矩形パターンに加工した。加工 後、クラッド成分をコア成分ポリマ上に塗布し導波路を 20 得た。導波路の両端面に誘電体ミラーを蒸着し、Ar\* レーザ、励起色素レーザやTi:Al,O.CWレーザ 光を導波路の一端から照射した。誘電体ミラーを用いて 出射光を励起光とレーザ光に分離し、レーザ光強度を測 定した。1.05および1.31μmでの利得はそれぞ れ7dBおよび2dBであった。

【0021】 [実施例2] 重水索化ジクロロフェニルシ ランと重水索化トリクロロフェニルシランの共重合体 \* \* (共重合比1/9) にEェのジピバロイルメタン錯体を 分散させたものをコア成分、重水素化ポリフェニルシル セスキオキサンをクラッド成分とする導波路を作製し た。

【0022】共重合体と1wt%のEr-アセチルアセ トン錯体とをメチルイソプチルケトンに溶かし溶液とし た。以下、実施例1と同様にして得られた導波路のレー ザ光強度を測定した。1.55μmでの利得は8dBで あった。

メタクリレートー d 5 とパーデューテロメチルメタクリ レートの共重合体(共重合比5/5)重水紫化ポリメチ ルメタクリレートにPrのジピバロイルメタン錯体を分 散させたものをコア成分、ヘプタフルオロイソプロビル メタクリレートー d 5 とパーデューテロメチルメタクリ レートの共重合体(共重合比6/4)をクラッド成分と する導波路を作製した。

【0024】共重合比5/5の共重合体と1wt%のP rのジピバロイルメタン錯体とをメチルイソブチルケト ンに溶かし溶液とした。以下、実施例1と同様にして得 られた導波路のレーザ光強度を測定した。1. 3 1 μ m での利得は9dBであった。

【0025】 [実施例4-7] ポリマをコア成分とし、 実施例1.2および3と同じように導波路を作製した。 それぞれ光利得を調べ、表1に示す値を得た。

[0026]

【表1】

発振波長と光利得

	導波路*	発振波長 (μm)	光利得
Er-アセチルアセトン	2	1.55	7dB
Pr-アセチルアセトン	2	1.31	10dB
Nd-ジピバロイルメタン	3	1.31	4dB
Pェージピバロイルメタン	1	1.31	6dB

### \*導波路の数字は実施例の導波路構造を示す

### [0027]

【発明の効果】以上説明したように、本発明の光導波路 は従来のものに比べ、可視~近赤外光域において優れた 光伝送特性を有するとともに、高い利得でレーザ発振が 可能である。そのため導波形レーザや増幅素子のような 能動型回路要素として使用できる。すなわち、これらの 光学材料を使って作製した光部品により、応用範囲の広 い光信号伝送システムを構成できる利点がある。